# Document made available under the Patent Cooperation Treaty (PCT)

International application number: PCT/JP05/012886

International filing date:

13 July 2005 (13.07.2005)

Document type:

Certified copy of priority document

Document details:

Country/Office: JP

Filing date:

2004-218663

Number:

27 July 2004 (27.07.2004)

Date of receipt at the International Bureau: 11 August 2005 (11.08.2005)

Remark: Priority document submitted or transmitted to the International Bureau in

compliance with Rule 17.1(a) or (b)



# 日本国特許庁 JAPAN PATENT OFFICE

19. 7. 2005

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日 Date of Application:

2004年 7月27日

出 願 番 号 Application Number:

特願2004-218663

パリ条約による外国への出願 に用いる優先権の主張の基礎 となる出願の国コードと出願 番号

晉亏
The country code and number of your priority application, to be used for filing abroad under the Paris Convention, is

JP2004-218663

出 願 人

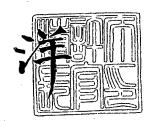
住友電気工業株式会社

Applicant(s):

2005年 6月22日

1)1

11]



特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office

```
【書類名】
              特許願
【整理番号】
              10410253
              平成16年 7月27日
【提出日】
              特許庁長官殿
【あて先】
【国際特許分類】
              C30B 9/00
              C30B 19/02
              C30B 29/38
【発明者】
  【住所又は居所】
              兵庫県伊丹市昆陽北一丁目1番1号 住友電気工業株式会社 伊
              丹製作所内
              中畑 成二
  【氏名】
【特許出願人】
              000002130
  【識別番号】
              大阪府大阪市中央区北浜四丁目5番33号
  【住所又は居所】
  【氏名又は名称】
              住友電気工業株式会社
【代理人】
  【識別番号】
              100064746
  【弁理士】
  【氏名又は名称】
              深見 久郎
【選任した代理人】
  【識別番号】
              100085132
  【弁理士】
  【氏名又は名称】
              森田 俊雄
【選任した代理人】
  【識別番号】
              100083703
  【弁理士】
              仲村 義平
  【氏名又は名称】
【選任した代理人】
   【識別番号】
              100096781
   【弁理士】
   【氏名又は名称】
              堀井 豊
【選任した代理人】
   【識別番号】
              100098316
   【弁理士】
   【氏名又は名称】
              野田 久登
【選任した代理人】
   【識別番号】
              100109162
   【弁理士】
   【氏名又は名称】
              酒井 將行
【手数料の表示】
   【予納台帳番号】
              008693
   【納付金額】
              16,000円
【提出物件の目録】
   【物件名】
              特許請求の範囲
   【物件名】
              明細書 1
              図面 1
   【物件名】
              要約書 1
   【物件名】
```

9908053

【包括委任状番号】

## 【書類名】特許請求の範囲

#### 【請求項1】

基板とIII族窒化物原料基板との間に厚さ200μm以下の液体層を形成し、前記基板の液体層側の表面上にIII族窒化物単結晶を成長させるIII族窒化物単結晶の製造方法。

#### 【請求項2】

・前記基板の少なくとも液体層側の表面層がIII族窒化物単結晶で形成され、前記II I族窒化物原料基板がIII族窒化物多結晶で形成されている請求項1に記載のIII族 窒化物単結晶の製造方法。

## 【請求項3】

前記基板の少なくとも液体層側の表面層および前記III族窒化物原料基板がIII族 窒化物単結晶で形成され、前記基板の液体層側の表面がIII族原子面であり、前記II I族窒化物原料基板の液体層側の表面が窒素原子面である請求項1に記載のIII族窒化 物単結晶の製造方法。

## 【請求項4】

前記液体層が、前記III族窒化物単結晶を形成する元素からなる群から選ばれる少なくとも1種類の元素を含む請求項1から請求項3のいずれかに記載のIII族窒化物単結晶の製造方法。

#### 【請求項5】

請求項1から請求項4のいずれかに記載のIII族窒化物単結晶の製造方法によって得られたIII族窒化物単結晶。

#### 【請求項6】

請求項5に記載の I I I 族窒化物単結晶を含む半導体デバイス。

## 【書類名】明細書

【発明の名称】 I I I 族窒化物単結晶およびその製造方法、ならびに半導体デバイス 【技術分野】

## [0001]

本発明は、発光素子、電子素子、半導体センサなどの半導体デバイスに用いられるII I族窒化物単結晶の製造方法に関する。詳しくは、本発明は、III族窒化物単結晶を収率よくかつ効率的に製造する方法に関する。

## 【背景技術】

## [0002]

III族窒化物単結晶は、発光素子、電子素子、半導体センサなどの半導体デバイスの 基板などを形成するための材料として非常に有用なものである。

## [0003]

かかる I I I 族窒化物単結晶は、従来、 H V P E (ハイドライド気相成長) 法、 M O C V D (有機金属気相成長) 法などの気相法 (たとえば、非特許文献 1 を参照)、または、高窒素圧合成法、フラックス法などの液相法 (たとえば、特許文献 1 および非特許文献 2 を参照) によって成長させられていた。

## [0004]

しかし、HVPE法、MOCVD法などの気相法においては、III族窒化物単結晶の原料(すなわち、III族元素および窒素)を気相で輸送するため、原料の収率が1%程度と非常に低くなる。

## [0005]

また、高窒素圧合成法、フラックス法などの液相法においては、液相中への窒素の溶解量が非常に低いため、III族窒化物単結晶の成長速度が非常に低くなる。

## [0006]

また、SiC単結晶の成長に関しては、種結晶となるSiC単結晶基板とSiC多結晶板とをSi融液層を介して重ね合わせることにより、高い結晶成長速度でSiC単結晶を成長させることが提案されている(たとえば、特許文献2を参照)。しかし、SiC単結晶の成長においては、固相である炭素原子の輸送が問題になっているのに対し、III族窒化物単結晶の成長においては、気相である窒素原子の輸送が問題となっている点で異なる。

## 【特許文献1】特開2001-58900号公報

【特許文献2】特開2002-47100号公報

【非特許文献 1】H. Morkoc, "Comprehensive characterization of Hydride VPE g rown GaN layers and template", Materials Science and Engineering", R33, (2001), p135-207

【非特許文献 2】 山根久典、他 2名,「フラックス法による G a N 単結晶の育成」,応用物理,社団法人応用物理学会, 2 0 0 2年,第 7 1 巻,第 5 号, p 5 4 8 - 5 5 2

## 【発明の開示】

## 【発明が解決しようとする課題】

## [0007]

本発明は、原料の収率が高く、かつ、結晶の成長速度が高いIII族窒化物単結晶の製造方法を提供することを目的とする。すなわち、III族窒化物単結晶を収率よくかつ高い結晶成長速度で製造するためには、III族元素原子および窒素原子をいかに効率よく輸送させるかが課題となる。

## 【課題を解決するための手段】

## [0008]

本発明は、基板とIII族窒化物原料基板との間に厚さ200μm以下の液体層を形成し、基板の液体層側の表面上にIII族窒化物単結晶を成長させるIII族窒化物単結晶の製造方法である。

[0009]

本発明にかかるIII族窒化物単結晶の製造方法において、基板の少なくとも液体層側 の表面層をIII族窒化物単結晶で形成し、III族窒化物原料基板をIII族窒化物多 結晶で形成することができる。

## [0010]

また、本発明にかかるIII族窒化物単結晶の製造方法において、基板の少なくとも液 体層側の表面層およびIII族窒化物原料基板をIII族窒化物窒化物単結晶で形成し、 基板の液体層側の表面をIII族原子面とし、III族窒化物原料基板の液体層側の表面 を窒素原子面とすることができる。さらに、液体層にIII族窒化物単結晶を形成する元 素からなる群から選ばれる少なくとも1種類の元素を含めることができる。

## [0011]

また、本発明は、上記のIII族窒化物単結晶の製造方法によって得られたIII族窒 化物単結晶である。

## [0012]

さらに、本発明は、上記のIII族窒化物単結晶を含む半導体デバイスである。

## 【発明の効果】

## [0013]

上記のように、本発明によれば、原料の収率が高く、かつ、結晶の成長速度が高い I I I 族窒化物単結晶の製造方法を提供することができる。

# 【発明を実施するための最良の形態】

## [0014]

本発明にかかる I I I 族窒化物結晶の製造方法は、図1を参照して、図1 (a) に示す ように、基板1とΙΙΙ族窒化物原料基板2との間に厚さ200μm以下の液体層3を形 成し、図1(b)に示すように、基板1の液体層側の表面1s上にIII族窒化物単結晶 4を成長させる。

#### [0015]

基板1とIII族窒化物原料基板2との間に液体層3を形成することにより、III族 窒化物原料基板2中のIII族元素および窒素元素が、III族窒化物原料基板2の液体 層側の表面2gから液体層3に溶け出して、液体層3によって、基板1の液体層側の表面 1 s まで輸送されて、基板 1 上に I I I 族窒化物単結晶 4 を成長させる。

## [0016]

ここで、III族元素および窒素は液体層中を輸送されるため原料の収率が高くなる。 また、この液体層の厚さは 2 0 0 μ m以下と非常に小さいため、窒素の輸送が律速段階と ならず、III族窒化物原料基板2からの窒素の溶け出しにより成長速度が決まるため、 III族窒化物単結晶の結晶成長速度を高めることができる。

#### [0017]

本発明にかかるIII族窒化物単結晶の製造方法において、図1を参照して、基板1の 少なくとも液体層側の表面層1aをIII族窒化物単結晶で形成し、III族窒化物原料 基板2をIII族窒化物多結晶で形成することが好ましい。

#### [0018]

基板1の少なくとも液体層側の表面層1aをIII族窒化物単結晶で形成し、基板1の 液体層側の表面1s上に、同種類のIII族窒化物単結晶を成長させることにより、結晶 性のよい大きなIII族窒化物単結晶が得られる。また、基板1の少なくとも液体層側の 表面層1aをIII族窒化物単結晶で形成し、III族窒化物原料基板2をIII族窒化 物多結晶で形成することにより、基板1の液体層側の表面1sはIII族窒化物単結晶表 面となり、III族窒化物原料基板2の液体層側の表面2sはIII族窒化物多結晶表面 となる。このとき、III族窒化物多結晶表面はIII族窒化物単結晶表面よりも表面エ ネルギーが高いため、III族窒化物原料基板2の液体層側の表面2gから基板1の液相 側の表面1sへのIII族窒化物原料の輸送が促進される。

## [0019]

また、本発明にかかる I I I 族窒化物単結晶の製造方法において、図 1 を参照して、基板 1 の少なくとも液体層側の表面層 1 s および I I I 族窒化物原料基板 2 を I I I 族窒化物単結晶で形成し、基板 1 の液体層側の表面 1 s を I I I 族原子面とし、 I I I 族窒化物 原料基板 2 の液体層側の表面 2 s を窒素原子面とすることが好ましい。

## [0020]

基板1の液体層側の表面1sをIII族窒化物単結晶のIII族原子面と、III族窒化物原料基板2の液体層側の表面2sをIII族窒化物単結晶の窒素原子面とすることにより、窒素原子面はIII族原子面よりも表面エネルギーが高いことから、III族窒化物原料基板2の液体層側の表面2sから基板1の液相側の表面1sへのIII族窒化物原料の輸送が促進される。

## [0021]

ここで、III族原子面とは、III族窒化物単結晶を形成するIII族元素原子が一平面上に配列している場合のその平面をいい、六方晶系のIII族窒化物単結晶においては(0001)面が、立方晶系のIII族窒化物単結晶においては(111)面が該当する。また、窒素原子面とは、III族窒化物単結晶を形成する窒素原子が一平面上に配列している場合のその平面をいい、六方晶系のIII族窒化物単結晶においては(000-1)面が、立方晶系のIII族窒化物単結晶においては(-1-1-1)面が該当する。

## [0022]

また、本発明にかかる I I I 族窒化物単結晶の製造方法において、図 1 を参照して、液体層 3 は、I I I 族窒化物原料の輸送を促進するものであれば特に制限はないが、I I I 族窒化物単結晶を形成する元素からなる群から選ばれる少なくとも 1 種類の元素を含むことが好ましい。 I I I 族窒化物単結晶を形成する元素のうち少なくとも 1 種類の元素を含むことにより、I I I 族窒化物原料の輸送を促進することができる。

#### [0 0 2 3 ]

## [0024]

ここで、図1を参照して、基板1とIII族窒化物原料基板2との間に厚さ200μm 以下の液体層3を形成する方法には、特に制限はないが、液体層3を容易に形成する観点 から、以下の2つの方法が好ましく用いられる。

## [0025]

1つめの方法は、以下のとおりである。まず、図 2 (a) を参照して、 III 族窒化物 原料基板 2 の表面 2 s 上に、融解して液体層 3 となる厚さ $T_1$ の固体層 5 を形成し、結晶 成長容器 1 1内に配置された基板 1 上に固体層 5 が形成された III 族窒化物原料基板 2 を、固体層 5 が基板 1 の表面 1 s に接するように載せる。または、基板 1 の表面 1 s 上に融解して液体層 3 となる厚さ  $T_1$  の固体層 5 をその表面 1 s 上に形成し、その固体層 5 上に III 族窒化物原料基板 2 を載せる。ここで、 III 族窒化物原料基板 2 または基板 1 上に厚さ  $T_1$  の固体層 5 を形成する方法には、特に制限はないが、固体層 5 の形成が容易な観から、スパッタ法、蒸着法などが好ましく用いられる。

#### [0026]

次に、図2 (b) を参照して、結晶成長容器11を加熱することにより、上記固体層5が融解して、基板1とIII族窒化物原料基板2との間に厚さT1の液体層3が形成される。さらに、図2 (c) を参照して、結晶成長容器11を所定温度(結晶成長温度)で所定時間(結晶成長時間)保持することにより、基板1の液体層側の表面1s上にIII族窒化物単結晶4を成長させることができる。

## [0027]

## [0028]

## [0029]

次に、図3(b)を参照して、結晶成長容器11を加熱するとともに真空ポンプ14で真空引きすることにより、固体層5は融解して液体層3が形成され、液体層3は空隙部13の隅々にまで広がり、基板1とIII族窒化物原料基板2との間に厚さ $T_2$ の液体層3が形成される。さらに、図3(c)を参照して、結晶成長容器11を所定温度(結晶成長温度)で所定時間(結晶成長時間)保持することにより、基板1の液体層側の表面1s上にIII族窒化物単結晶4を成長させることができる。

### [0030]

ここで、結晶成長容器 1 1 内の真空度は、液体層 3 が空隙部 1 3 の隅々にまで広がるのに十分なものであれば特に制限はなく、たとえば 1 k P a (0.01 a t m)以下とすることができる。

## [0031]

この方法は、厚さが50 µ m以上の液体層も容易に形成できる点、スペーサの厚さにより液体層の厚さを自由に設定できる点で優れている。

#### [0032]

本発明にかかるIII族窒化物単結晶は、上記III族窒化物単結晶の製造方法によって得られたものである。

#### [0033]

また、本発明にかかる半導体デバイスは、上記III族窒化物単結晶を含む半導体デバイスである。上記III族窒化物単結晶は、たとえば、III族窒化物単結晶基板として半導体デバイスに含まれる。

#### [0034]

たとえば、本発明にかかる一の半導体デバイスは、図4を参照して、III族窒化物単結晶基板21上に、n型GaN層22、Ino.2Gao.8N層23、Alo.2Gao.8N層24、p型GaN層25が順次形成され、さらにIII族窒化物単結晶基板11の下面にn側電極31、p型GaN層25の上面にはp側電極32が形成された半導体デバイス40であり、発光45を発する。

## 【実施例】

## [0035]

### (実施例1)

まず、図2(a)を参照して、直径15mmのサファイア基板上に厚さ5μmのA1N単結晶層をMOCVD法で成長させた基板1と、III族窒化物原料基板2として直径15mm×厚さ1mmのA1N多結晶基板とを準備した。ここで、III族窒化物原料基板2の一つの表面には、固体層5としてスパッタ法により厚さ10μmのA1金属層を形成した。

#### [0036]

次いで、坩堝などの結晶成長容器 1 1 に配置された基板 1 上に、固体層 5 が形成された I I I 族窒化物原料基板 2 を、固体層 5 と基板 1 の A 1 N 単結晶層とが接するように載せ た。

## [0037]

次に、図2(b)を参照して、結晶成長容器11を加熱することにより、固体層5であるA1金属層を融解させて、基板1とIII族窒化物原料基板2との間に液体層3である厚さ10μmのA1融液層を形成した。

## [0038]

#### [0039]

## (実施例2)

まず、図3 (a) を参照して、直径15mmのサファイア基板上に厚さ $5\mu m$ のA1N 単結晶層をMOCVD法で成長させた基板1と、III族窒化物原料基板2として直径15mm×厚さ1mmのA1N多結晶基板とを準備した。

#### [0040]

次いで、結晶成長容器11に配置された基板1上のたとえば外周上を4等分する4点に厚さ35nmのスペーサ12を載せ、そのスペーサ12上にIII族窒化物原料基板2を載せ、そのIII族窒化物原料基板2上に融解して液体層3となる固体層5としてA1金属を載せた。このとき、基板1とIII族窒化物原料基板2との間には、両者の距離が35nmの空隙部13が形成されていた。

## [0041]

次に、結晶成長容器 1 1 を 1 0 0 0 ℃まで加熱するとともに真空ポンプ 1 4 で 1 k P a (0. 0 1 a t m) まで真空引きすることにより、固体層 5 である A 1 金属は融解して A 1 融液で液体層 3 が形成され、この液体層 3 は空隙部 1 3 の隅々にまで広がり、基板 1 と I I I 族窒化物原料基板 2 との間に厚さ 3 5 n mの A 1 融液層(液体層 3)が形成される

### [0042]

さらに、図3(c)を参照して、結晶成長容器11を1800℃まで加熱して、3時間保持することにより、基板1の液体層側の表面1 s 上にI I I 族窒化物単結晶4 である厚さ $27\mu$  mのA l N 単結晶を成長させた。結晶の成長速度は、 $9\mu$  m/h r であった。結果を表1にまとめた。

#### [0043]

#### (実施例3)

基板として直径  $15\,\mathrm{mm}$  ×厚さ  $500\,\mu$  mの A1N 単結晶基板を用い、基板と III 族 窒化物原料基板との間の距離(液体層の厚さに等しい、以下同じ)を  $150\,\mu$  m、結晶成長時間を 4 時間とした以外は、実施例 2 と同様にして、厚さ  $16\,\mu$  mの A1N 単結晶を成長させた。結晶の成長速度は  $4\,\mu$  m / h r であった。結果を表 1 にまとめた。

## [0044]

### (実施例4)

#### [0045]

## (実施例5)

固体層の材質としてG d<sub>2</sub>O<sub>3</sub>-A l<sub>2</sub>O<sub>3</sub>(質量比15:85)を用い、基板として直径 出証特2005-3053989  $15\,\mathrm{mm} \times$ 厚さ $500\,\mu\,\mathrm{m}$ のA1N単結晶基板を用い、基板とIII族窒化物原料基板との間の距離を $20\,\mu\,\mathrm{m}$ 、結晶成長時間を0.5時間とした以外は、実施例1と同様にして、厚さ $10.5\,\mu\,\mathrm{m}$ のA1N結晶を成長させた。結晶の成長速度は $21\,\mu\,\mathrm{m}$ / $h\,\mathrm{r}$ であった。結果を表1にまとめた。

## [0046]

## (実施例6)

## [0047]

## (実施例7)

## [0048]

## (実施例8)

まず、図2(a)を参照して、基板1およびIII族窒化物原料基板2として直径15mm×厚さ350μmの六方晶系のGaN単結晶基板を準備し、III族窒化物原料基板2の窒素原子面((000-1)面)上に、固体層5としてスパッタ法により厚さ10μmのNa金属層を形成した。次いで、坩堝などの結晶成長容器11に配置された基板1のIII族元素面((0001)面)上に、固体層5が形成されたIII族窒化物原料基板2を、固体層5と基板1のIII族元素面((0001)面)とが接するように載せた。【0049】

次に、図 2 (b) を参照して、結晶成長容器 11 を加熱することにより、固体層 5 である N a 金属層を融解させて、基板 1 と I I I I 族窒化物原料基板 2 との間に液体層 3 である厚さ  $10 \mu$  mの N a 融液層を形成した。

#### [0050]

## [0051]

## (実施例9)

まず、図3(a)を参照して、基板1およびIII族窒化物原料基板2として直径15 mm×厚さ350μmの六方晶系のGaN単結晶基板を準備した。次いで、結晶成長容器11に配置された基板1のIII族元素原子面(Ga面、(0001)面)上のたとえば外周上を4等分する4点に厚さ20nmのスペーサ12を載せ、そのスペーサ12上にIII族窒化物原料基板2を、III族窒化物原料基板2の窒素原子面(N面、(000-1)面)が基板1のIII族元素原子面(Ga面、(0001)面)に対向するように載せ、このIII族窒化物原料基板2上に融解して液体層3となる固体層5としてGa金属を載せた。このとき、基板1とIII族窒化物原料基板2との間には、両者の距離が20nmの空隙部13が形成されていた。

#### [0052]

次に、結晶成長容器11を300℃まで加熱するとともに真空ポンプ14で1kPa( 0.01atm)まで真空引きすることにより、固体層5であるGa金属は融解してGa 融液で液体層3が形成され、この液体層3は空隙部13の隅々にまで広がり、基板1とI II族窒化物原料基板2との間に厚さ20nmのGa融液層(液体層3)が形成された。 [0053]

さらに、図3(c)を参照して、結晶成長容器11を800℃まで加熱して、6時間保持することにより、基板1の液体層側の表面1s上にIII族窒化物単結晶4である厚さ $48\mu$ mのGaN単結晶を成長させた。結晶の成長速度は、 $8\mu$ m/hrであった。結果を表1にまとめた。

[0054]

(実施例10)

[0055]

次に、図 2 (b) を参照して、結晶成長容器 11 を加熱することにより、固体層 5 である Na-A1-Ga 合金層を融解させて、基板 1 と II I 族窒化物原料基板 2 との間に液体層 3 である厚さ 2 0  $\mu$  m o Na-A1-Ga 融液層を形成した。

[0056]

[0057]

(比較例1)

基板とIII族窒化物原料基板との間の距離を $300\mu$ mとした以外は、実施例1と同様にして、A1N結晶を成長させたが、厚さ $0.6\mu$ mのA1N結晶しか得られず、結晶の成長速度 $40.2\mu$ m/hrと低いものであった。結果を表1にまとめた。

[0058]

# 【表1】

比較例	AIN	p-AIN	AI (100)		3√° −‡	300	1800	က	AIN	0.6	0.2
実施例 1 0	Al <sub>0.2</sub> Ga <sub>0.8</sub> N /S	GaN+AIN 仮焼体	Na (60) AI (20)	Ga (30)	AN 79	20	800	9	Al <sub>0.2</sub> Ga <sub>0.8</sub> N	54	6
実施のの	GaN	GaN	Ga (100)		4VY	20	800	9	GaN	48	8
来 8 8	GaN	GaN	Na (100)		41. 14	10	800	2	GaN	30	15
実施例7	AIN	p-AIN	Sm <sub>2</sub> O <sub>3</sub> (55)	A1 <sub>2</sub> 0 <sub>3</sub> (45)	4v¥	200	1800	<del>ر</del> ى	AIN	6	က
東施例 6	AIN	p-AIN	Sm <sub>2</sub> 0₃ (55)	A1 <sub>2</sub> 0 <sub>3</sub> (45)	11. 75	20	1800	0.5	AIN	10.5	21
実施例 5	AIN	p-AIN	Gd <sub>2</sub> 0 <sub>3</sub> (15)	A1 <sub>2</sub> 0 <sub>3</sub> (85)	AN" 19	20	1800	0.5	N	10.5	21
実施例 4	NIA	p-AIN	Y <sub>2</sub> 0 <sub>3</sub> (40)	A1 <sub>2</sub> 0 <sub>3</sub> (60)	AN. 79	22	1800	2	AN	36	18
実施例3	AIN	p-AIN	A1 (100)		4-°∧x	150	2100	4	AIN	91	4
実施例	AIN/S	p-AIN	A1 (100)		4vz	35	1800	က	AIN	72	6
実施例	AIN/S	p-AIN	AI (100)	•	AN. 79		1800	m		6	30
	基板	原料基板	液体層 網班: 質量	H (H	液体層形成	液体層厚さ (μm)	結晶成長過度 (°C)	結晶成長時 間 (hr)	単結晶種	単結晶厚さ (μm)	結晶成長速度(Km/hr)
	<del>                                     </del>	単稿	品品	長冬	#				#	半結晶	

[0059]

表 1 より明らかなように、基板と I I I 族窒化物原料基板との間に厚さ 2 0 0  $\mu$  m以下の液体層を形成し、基板の液体層側の表面上に I I I 族窒化物単結晶を成長させることにより、収率よくかつ高い結晶成長速度で I I I I 族窒化物単結晶を得ることができた。

【0060】 (実施例11)

## [0061]

今回開示された実施の形態および実施例はすべての点で例示であって制限的なものではないと考えられるべきである。本発明の範囲は、上記した説明でなくて特許請求の範囲によって示され、特許請求の範囲と均等の意味および範囲内のすべての変更が含まれることが意図される。

## 【図面の簡単な説明】

## [0062]

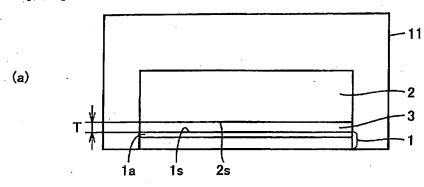
- 【図1】本発明にかかるIII族窒化物単結晶の製造方法を説明する模式図である。
- 【図2】本発明にかかる I I I 族窒化物単結晶の製造方法における一つの具体例を説明する模式図である。
- 【図3】本発明にかかるIII族窒化物単結晶の製造方法における別の具体例を説明 する模式図である。
- 【図4】本発明にかかる半導体デバイスにおける一つの具体例を説明する模式図である。

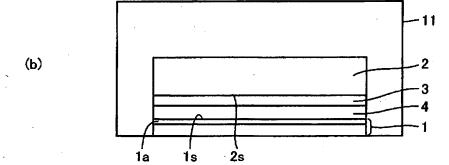
## 【符号の説明】

## [0063]

1 基板、1 a 表面層、1 s, 2 s 表面、2 III 族窒化物原料基板、3 液体層、4 III 族窒化物単結晶、5 固体層、1 1 結晶成長容器、1 2 スペーサ、1 3 空隙部、1 4 真空ポンプ、2 0 III 族窒化物層、2 1 III 族窒化物単結晶基板、2 2 n型GaN層、2 3 I no.2 Gao.8 N層、2 4 A lo.2 Gao.8 N層、2 5 p型GaN層、3 1 n側電極、3 2 p側電極、4 0 半導体デバイス、4 5 発光。

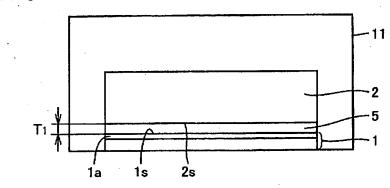
【書類名】図面【図1】

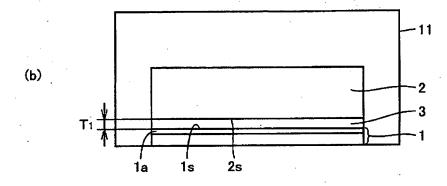


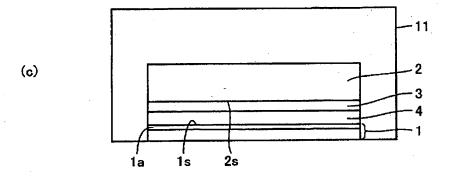


【図2】

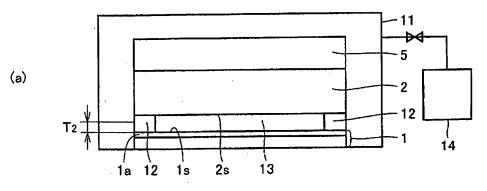
(a)

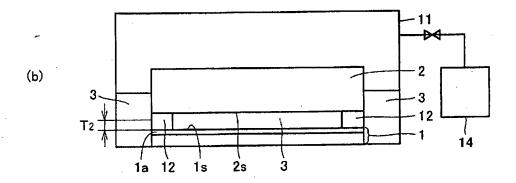


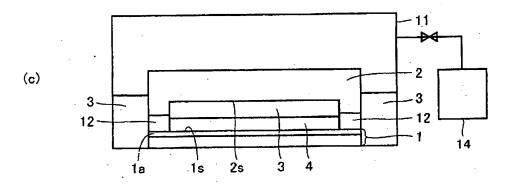




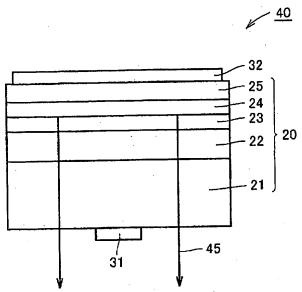
[図3]











## 【書類名】要約書

【要約】

【課題】 原料の収率が高く、かつ、結晶の成長速度が高い I I I 族窒化物単結晶の製造方法を提供する。

【選択図】

図 1

ページ: 1/E

特願2004-218663

出願人履歴情報

識別番号

[000002130]

1. 変更年月日

1990年 8月29日

[変更理由]

新規登録

住 所

大阪府大阪市中央区北浜四丁目5番33号

氏 名 住友電気工業株式会社